



كلية العلوم

القسم : حلم الحياة

السنة : الثانية

المادة : علم البيئة الحيوانية

المحاضرة: العاشرة /نظري /د. فيينا

A to Z مکتبہ

Facebook Group : A to Z مكتبة



كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

6

جامعة طرطوس

كلية العلوم

قسم علم الحيوان

المحاضرة النظرية العاشرة لمقرر

أسسياط علم البيئة الحيوانية

الدكتورة

فريدا مصطفى محمود

لطلاب السنة الثانية

2026-2025

تلؤث التربة

تلؤث التربة أو التلؤث الأرضي: هو التغيير العام في الخصائص الطبيعية (الفيزيائية، أو الكيميائية، أو البيولوجية) للتربة، ويحدث هذا التغيير؛ بسبب إضافة مواد أو مركبات غريبة إلى مكونات التربة الأصلية، واحتلاط الملوثات بهذه المكونات، ويؤدي ذلك إلى فقد التربة لخصوبتها، والتأثير في تثبيت عنصر النتروجين اللازم لنمو النباتات، كما تتسبيب في قتل البكتيريا التي تساهم في تحلل المواد العضوية، وبالتالي التقليل من خصوبة التربة، وقدرتها على الإنتاج، وتعود ظاهرة تلؤث التربة من أكبر المشاكل البيئية التي تواجه العالم؛ حيث تؤدي هذه الظاهرة إلى إلحاق الضرر بالكائنات الحية، والنباتات، والأنشطة البشرية المختلفة.

أسباب تلؤث التربة: في بعض الأحيان تؤدي بعض الأنشطة البشرية، والظواهر الطبيعية إلى حدوث تلؤث للتربة، وتغيير في مكوناتها الأساسية، ونذكر فيما يأتي أهم الأسباب التي تؤدي إلى ذلك:

-**الملوثات الكيميائية**: يلجأ المزارعون في كثير من الأحيان إلى إضافة الأسمدة الزراعية، والمخصبات الكيماوية، والمبيدات الحشرية إلى المحاصيل الزراعية، وقد يؤدي استخدامه الخاطئ لهذه المبيدات، مع عدم مراعاة شروط الحماية، إلى حدوث ضرر للتربة؛ حيث تساهم هذه المواد في قتل البكتيريا الازمة لخصوصية التربة، مما يفقد التربة خصوبتها وقدرتها في مساعدة النباتات على النمو.

-**النفايات الصلبة والفضلات المنزلية**: في العديد من الدول نتجأ الجهات المختصة إلى التخلص من النفايات والقمامة المنزلية، من خلال دفنهما في التربة، بعض هذه النفايات لا يتحلل بيولوجياً بسهولة في التربة، كما أن بعضها سام وضار، ويؤدي ذلك إلى تلف التربة الزراعية، وتغيير كبير في تركيبها العضوي، فضلاً عن تسرب السوائل السامة التي تحتويها النفايات إلى طبقات الأرض، وصولاً إلى خزانات المياه الجوفية؛ مما يؤدي إلى تلؤثها، وتساهم النفايات الصلبة، والمعادن الثقيلة السامة، مثل: الرصاص، والكادميوم، والألومنيوم، في تلؤث التربة، وذلك من خلال طمرها، أو انتشارها في الهواء؛ بسبب عوادم المركبات، وآلات المصنع، ثم وقوعها على

التربة، ويعود ذلك في أنسجة النباتات، وذورها؛ مما يلحق الضرر بالإنسان، والكائنات الحية التي تتغذى عليها.

الأمطار الحمضية والمواد المشعة: يؤدي كل من الانفجارات النووية، وإنتاج الطاقة إلى تكون الأمطار الحمضية، والمواد المشعة، والذرية، التي تتسلل إلى التربة وتحوّلها، كما أنه من الصعب السيطرة على هذه الانبعاثات الإشعاعية، والتحكم في تأثيرها.

الري بالمياه المالحة: يؤدي استخدام المياه الملوثة، والتي تحتوي على نسبة عالية من الأملاح في ري الأراضي الزراعية إلى إلحاق ضرر بالتربة؛ فقد يؤدي عدم التوافق في نسبة الأملاح المحددة الموجودة في مياه الري، مع مجموعة المعادن الموجودة في التربة، إلى زيادة تركيز الأملاح في التربة؛ ونتيجة لذلك تصبح التربة المروية مالحة أو سامة، وقد تؤدي إلى تلوث المياه الجوفية؛ بسبب الترشيح الزائد للأسمدة النيتروجينية من خلال التربة الزراعية.

استخراج المعادن والوقود الأحفوري: لقد ساهمت عمليات استخراج المعادن، والوقود الأحفوري، والعمليات الصناعية التكنولوجية المستمرة في تعرض التربة والمحيط الحيوي إلى خطر زعزعة الاستقرار، كما أدت إلى تلوث مياه الري، وزيادة نسبة المعادن فيها.

إزالة الغابات: إن قطع الأشجار يترك التربة عرضة للعناصر الملوثة بحيث يسهل حملها عن طريق تأكل التربة. وهذا يترك الأرض قاحلة وغير قادرة على دعم الغطاء النباتي.

• التلوث بالمبيدات:

المبيدات عبارة عن مركبات كيميائية مقاومة السمية تحقن في المحيط الحيوي لعلاج حالات عدم التوازن التي حلّت بها، وتحظى التربة دون غيرها من الأوساط البيئية بالجزء الأكبر من هذه المواد السامة، حيث تستخدم تلك المواد في مقاومة الآفات الزراعية التي من أهمها الحشرات والحشائش والفطريات وبعض الأحياء الأخرى التي تقطن التربة. والمبيد المثالي هو ذلك المبيد الانقائي الذي يؤثر فقط على الآفة التي يستعمل من أجل مكافحتها دون أن يؤثر على أعدائها من الحشرات النافعة والذي يتحلل بسهولة وفي زمن قصير نسبي إلى مواد غير سامة والذي لا يترك في السلسلة الغذائية، أما عكس ذلك فهو يعد ملوثاً خطراً على البيئة وهي كثيرة ، وفي الواقع فإن معظم المبيدات لا تكون انقائية في عملها، وتكون خطورة المبيدات الكيميائية في

بفائقها بالترية لعدة سنوات وأثرها التراكمي أو ما يسمى **التراكم الحيوي** (Bioaccumulation) : أي انتقال العناصر السامة وتراكمها بواسطة السلسلة الغذائية. إن الاستعمال المستمر للمبيدات يؤدي إلى زيادة في تركيز العناصر السامة في نسج النباتات والمحاصيل الزراعية التي تنتقل بدورها إلى الحيوانات (أبقار وأغنام) التي تتغذى على هذه المحاصيل، ثم تنتقل للإنسان عن طريق تناوله للخضار والفواكه واللحوم والأسماك كل ذلك يؤدي إلى أضرار فيزيولوجية في العضوية وقد تحمل الأمطار هذه المبيدات من التربة إلى المجاري المائية؛ فتسبب كثيراً من الأضرار على الكائنات الحية الموجودة في هذه الأوساط. وفي بعض الحالات ترش هذه المبيدات في الحقول بواسطة الطائرات من الجو، ولا تؤدي هذه الطريقة إلى تلوث التربة فقط بل تؤدي أيضاً إلى تلوث الهواء بقدر كبير قد يصل أحياناً إلى 50% من المبيد المستعمل. ويؤدي الإسراف في استخدام المبيدات إلى فقدان التوازن الطبيعي القائم بين الآفات وأعدائها الطبيعيين. ويتأثر الإنسان كذلك بهذه المبيدات، فالعمال الذين يعملون في مصانع هذه المبيدات يتأثرون بها بطريقة مباشرة إما عن طريق الملامسة، وإما عن طريق استنشاق أبخرتها، كما يتعرض لها الخطر العمال الذين يقومون برش هذه المبيدات في الحقول. والأمثلة على ذلك كثيرة: ففي الهند بلغت حالات التسمم بالمبيدات نحو 100 حالة عام 1958، وفي سوريا بلغت هذه الحالات نحو 1500 حالة أوائل السبعينيات، كما تسمم أيضاً نحو 336 فرداً في اليابان منذ عدة سنوات وما يزيد من مشكلة استخدام المبيدات أن مقاومة الآفات للمبيدات قد زادت إلى درجة أن الآفات قد اكتسبت مناعة ضد هذه الأنواع من المبيدات وبالتالي فهي لم تعد تموت بجرعات كانت قاتلة لها من قبل.

ومن المبيدات الحشرية ذكر منها: **مركب D.D.T** وهو أكثر المبيدات شهرة وأكثرها انتشاراً حتى الآن. ويعرف الـ D.D.T كيميائياً باسم ثنائي كلورو ثلثي فينيل ثلثي كلورو الإيثان ، وبدأ استعماله في الحرب العالمية الثانية كمبيد حشري، وقد منع استخدامه أو حدد في العديد من الدول كأمريكا وكندا والسويد نظراً لاحتوائه على مركبات كلورية سامة، ومن خواص هذا المبيد أنه شديد الثبات يبقى دون أن ينحل زمناً طويلاً

التلوث بالأسمدة الكيميائية:

لقد كان الإنسان قديماً يستخدم الأسمدة في الزراعة لما لها من تأثير جيد على خصوبة التربة وبالتالي زيادة في المحصول، وكانت الأسمدة قديماً من النوع العضوي (أي من مخلفات الحيوان وبقايا النبات) حيث تتحلل في التربة ببطء بفعل الأحياء الدقيقة وينتج عن ذلك مواد ذائبة سهلة الامتصاص، وبكميات تفي باحتياجات النبات، وبزيادة عدد السكان وتوسيع الرقعة الزراعية اتجه المزارعون إلى استخدام الأسمدة الكيميائية التي تحوي على مركبات الفوسفات والنترات لزيادة خصوبة التربة وزيادة إنتاجها من المحاصيل الزراعية. وإن الاستخدام المفرط لهذه الأسمدة بكميات تزيد عن حاجة النبات الفعلية (وخاصة زيادة الأسمدة النيتروجينية) فإن جزءاً كبيراً من هذه الأسمدة يبقى في التربة وهو الجزء الذي يزيد عن حاجة النبات. ويمثل هذا الجزء المتبقى إسراهاً من الناحية الاقتصادية، وهو أحد عوامل تلوث التربة، وعند رى هذه التربة فإن جزء من هذه الأسمدة النيتروجينية يذوب في مياه الري حتى تصل في نهاية الأمر إلى المياه الجوفية في باطن الأرض، الأمر الذي يؤدي إلى أضرار عديدة منها:

1- تؤدي إلى تسمم الحيوانات التي تتغذى على النباتات الحاوية على كمية زائدة من النتروجين.

2- زيادة النتروجين تؤدي إلى تزايد أعداد البكتيريا الضارة في التربة ، التي تعمل على تحويل المواد النتروجينية الموجودة في الأسمدة إلى نترات و وبالتالي تلوث التلوث بالنترات.

3- يعد الماء الذي يزيد محتواه من النترات عن 10 ppm غير صالح للشرب ، وفي حال تناول الإنسان لهذه المياه فإن البكتيريا الموجودة في الجهاز الهضمي تقوم باختزال النترات إلى نتريت والذي بدوره ينتقل إلى الدم و يتحد مع الهيموغلوبين ، فيفقد الهيموغلوبين قدرته الطبيعية على امتصاص غاز الأكسجين ونقله إلى الخلايا وهذه الحالة يطلق عليها اسم حالة تسمم الدم ، وهي حالة خطيرة تمنع وصول غاز الأكسجين إلى الخلايا ، فتموت هذه الخلايا ، مما يؤدي إلى وفاة الكائن الحي.

5- وقد لوحظ أن تركيز النترات في المجاري المائية يزداد يوماً بعد يوم ، وأوشك أن يصل في تركيزه في بعض البحيرات إلى مستويات تترى بالخطر ، وقد فقدت عدد من البحيرات صلاحيتها

لأخذ مياه الشرب منها ، كما أصبحت معرضة لظاهرة التشبع الغذائي ، فمركبات النترات تشتراك مع مركبات الفوسفات في تحويل مثل هذه البحيرات إلى مستنقعات تتعذر فيها الحياة.

6- وقد تصل النترات إلى الإنسان عن طريق الأطعمة المعلبة ، حيث يستخدم قليل من مركبات النترات والنتريت بهدف حفظها من الفساد والتلف ، باعتبار أن لهذه المركبات خواص مضادة للجراثيم.

ولزيادة مركبات الفوسفات (أو مركبات الفوسفور) في المياه الجوفية في باطن الأرض تأثيراً على المجاري المائية ، وتؤدي زيادة نسبتها في هذه المجاري إلى الإضرار بحياة كثير من الكائنات الحية ، التي تعيش في مختلف المجاري المائية.

ومركبات الفوسفات مركبات ثابتة من الناحية الكيميائية ، ولذلك فإن آثارها تبقى في التربة زمناً طويلاً ، ولا يمكن التخلص منها بسهولة . كذلك فإن هذه المركبات تتصف بأثراها السام على كل من الحيوان والإنسان وبالتالي فإن زياقتها في المجاري المائية أو في المياه الجوفية التي تؤخذ منها مياه الشرب يعتبر أمراً غير صحي . وكذلك تسبب زيادة نسبة مركبات الفوسفات في مياه البحيرات إلى حدوث نمو زائد للطحالب وبعض النباتات المائية الأخرى ، الأمر الذي يؤدي إلى وصول هذه البحيرات إلى حالة التشبع الغذائي وهي ظاهرة تحدث لكثير من البحيرات التي تلقى فيها مياه الصرف الصحي ، فتحتول هذه البحيرات مع مرور الزمن إلى مستنقعات خالية من الأكسجين ، وكذلك تخلو تماماً من الأسماك وغيرها من الكائنات الحية.

ويتبين مما سبق أنه يجب أن يكون هناك توازن بين ما تحتاجه النباتات من هذه المخصبات ، وما يضاف منها إلى التربة الزراعية ، حتى لا تتسرب الكميات الزائدة من هذه المخصبات في الإضرار بعناصر البيئة المحيطة بهذه التربة ، أو استعمال مواد أخرى أقل ضرراً بصحة الإنسان وبباقي الكائنات.

• المعادن الثقيلة: **Heavy Metals**

يقصد بالمعادن الثقيلة كافة المعادن التي تزيد كثافتها عن 5 غ/سم³ ، تؤدي بعض هذه المعادن دوراً مهماً في حياة الأحياء وفعاليتها البيولوجية المختلفة ، فالحديد له أهمية معروفة في تركيب الدم والأنيزمات ، وتعد كل من عناصر المنغنيز والزنك والنحاس محفزات أنزيمية ، ولكن

تكون هذه المعادن سامة وخطيرة في تراكيز معينة . ومما يزيد من خطورة هذه المعادن في البيئة هو عدم إمكانية تحليلها بواسطة البكتيريا والعمليات الطبيعية الأخرى فضلاً عن ثبوتيتها والتي تمكنها من الانتشار لمسافات بعيدة عن موقع نشوئها أو مصادرها ، ولعل أخطر ما فيها يعود إلى قابلية بعضها إلى التراكم الحيوي في أنسجة وأعضاء الكائنات الحية في البيئة المائية أو اليابسة. ولبعض المعادن الثقيلة خواص إشعاعية ، أي أنها تكون بمثابة نظائر

مشعة Radioactive Isotopes ، لذا فإن هذه المعادن ستحمل مخاطر مزدوجة على البيئة من حيث كونها سامة ومشعة في نفس الوقت ، كما هو الحال في الزنك 65 المشع ، والبيورانيوم 235.

تصاب التربة بتلوث المعادن الثقيلة كالرصاص والزنبق والكادميوم، التي تصل إلى التربة مع النفايات التي يتم دفنه في التربة، أو مع مياه الري الملوثة، أو نتيجة لتساقط المركبات العالقة في الهواء لهذه المعادن ، وهي معادن شديدة السمية ، وتنتربز بصورة كبيرة في أنسجة النباتات والثمار ، حيث تنتقل بدورها عبر السلسلة الغذائية للإنسان.

• الأمطار الحمضية:

تعد غازات أكسيد الترrogين وأكسيد الكبريت المتصاعدة المكون الرئيسي للأمطار الحمضية وذلك عند تفاعلها مع جزيئات بخار الماء Water Vapor وبالتالي تتكون هذه الأمطار وتساقط على شكل حمض الأزوت وحمض الكبريت ، وتعد الأمطار حمضية إذا انخفض رقمها الهيدروجيني إلى 5 فما دون ، كما أن هناك ما يعرف بالأمطار الفاقعية التي يصل رقمها الهيدروجيني إلى 8 فما فوق وعادة ما تكون غنية بالكلسيت وغيرها من المواد كالكريونات المذابة وينحصر سقوطها في المناطق الجافة وشبه الجافة ولا تشكل أخطاراً مقارنة بالأمطار الحمضية .

وتؤدي الأمطار الحمضية إلى إحداث تغير في طبقة التربة الزراعية وتذيب عدداً من العناصر والمركبات التي تسرى إلى جوف التربة ومن ثم إلى المياه الجوفية التي قد تستخدم في الشرب أو ري المزروعات . كما تعمل الأمطار الحمضية على زيادة حموضة التربة مما يؤثر على أحياe التربة ويلحق الضرر في خصوبتها وتؤدي إلى موت النباتات ، كما يمكن أن تحتوي هذه

الأمطار عند تسريتها في جوف التربة على عناصر ذاتية خطيرة وسامة مثل المعادن الثقيلة كالرصاص والزئبق.

• **التلوث الإشعاعي:** بدأت مشكلة التلوث بالمواد المشعة تبرز بعد اكتشاف النشاط الإشعاعي في بداية القرن ولم تظهر المشكلة إلا بعد 1945 حينما تمكن الإنسان من تفجير القنابل النووية والقنابل المهيرجينية ، وتقدر العناصر المتكونة من تفجير قبالة نووية واحدة بحوالي 200 عنصر مشع ، حيث يتضاعد الغبار الذري الناتج عن الانفجار في العادة إلى عدة كيلومترات ثم يتسلط على الأرض أو ينتشر في الهواء ولا يلبث أن يتسرّب الغبار الذري بطريقة ما إلى المياه الجوفية والأنهار والبحار . وتأتي خطورة العناصر المشعة من كونها ذات صفة تراكمية أي أنها تنتقل من الوسط إلى الكائنات النباتية والحيوانية مع زيادة في التركيز في كل مرحلة من مراحل انتقالها عبر السلسلة الغذائية ، وإذا تلقى الجسم أو أي عضو من أعضائه دفعات متقطعة حصلت فيه أضرار مختلفة ، وحتى الجرعات القليلة جداً من الإشعاعات يمكن أن تؤثر على خلية واحدة ، وإن كانت الخلايا المتضررة هي الخلايا الجنسية ، فيمكن أن يحدث خلل وراثي Genetic injury والذي من الممكن أن ينتقل إلى الأجيال القادمة ، أو ظهور تشوّهات عند الأطفال الذين يولدون في مناطق تعرضت إلى مصدر إشعاعات كما هي الحال عند الأطفال اليابانيين الذين ولدوا بعد إلقاء القنابل الذرية على هiroshima ونagasaki سنة 1945 .

الآثار المترتبة على تلوث التربة

تغير المناخ

تؤدي إزالة الغابات إلى حدوث تغير في دورة الأمطار ، وهذا عامل يسهم في تفاقم الاحتباس الحراري وفقدان النظم الإيكولوجية.

فقدان خصوبية التربة

بسبب النمو السريع للكثافة السكانية، يزداد الطلب على المواد الغذائية يوماً بعد يوم، مما يؤدي إلى زيادة استخدام المخصبات والأسمدة مما ينعكس سلباً خصوبة التربة بحيث ينخفض إنتاج الأغذية.

التأثير على صحة الإنسان

يسبب تلوث التربة حالات وفاة لا حصر لها وذلك بسبب تناول البشر للأغذية التي تزرع في تربة سامة.

كيف نقلل من تلوث التربة؟

أ-إعادة التشجير

معظم البلدان تضع سياسات تتطلب من مواطنيها زراعة المزيد من الأشجار في الأماكن التي يتم فيها قطع الأشجار. وهذا تدبير فعال للحد من تأكل التربة. وينبغي للحكومات أيضاً أن تتخذ إجراءات عقابية ضد أولئك الذين يقطعون الأشجار دون رعاية وعدم مبالاة.

ب-الممارسات الزراعية الخاضعة للرقابة

الإكثار من الشيء يصبح أمراً خطيراً الأمر نفسه ينطبق على الممارسات الزراعية في أنه ينبغي تنفيذها بالاعتدال، وينبغي تجنب بعض الممارسات مثل الإفراط في الزراعة والرعى الجائر لأنها تزيد من تأكل التربة.

ج- المعالجة البيولوجية

هذا هو إدخال الكائنات الحية الدقيقة في التربة التي تكسر الملوثات. هذا هو نهج صديقة للبيئة تماماً لأنه يسمح للطبيعة أن تأخذ مسارها وبالتالي استعادة التوازن.

د-إعادة التدوير (الاستخدام):

ولا ينبغي التخلص من الأصناف التي يمكن استخدامها مرة أخرى؛ فالأشياء المصنوعة من الورق والزجاج والألومنيوم وما شابه ذلك ينبغي إعادة تدويرها.

هـ- استخدام المنتجات القابلة للتحلل:

يمكنك اختيار استخدام المنتجات القابلة للتخلل الحيوي مثل كرتون التغليف، إذا تم التخلص منها، فسوف يتم تقسيمها بسهولة لتصبح جزءاً من التربة.

و- الحد من استخدام المبيدات والأسمدة:

تعد المبيدات والأسمدة من المساهمين الرئيسيين في تلوث التربة، وبالتالي فإن خفض استهلاكها يمكن أن يؤدي إلى توفير تربة جيدة.



مكتبة
A to Z